(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro





(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 15. Mai 2003 (15.05.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/041198 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7: 10/50, C09K 5/10

H01M 8/02,

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/12155

(22) Internationales Anmeldedatum:

31. Oktober 2002 (31.10.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

101 54 242.9 7. November 2001 (07.11.2001)

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): TICONA GMBH [DE/DE]; Professor-Staudinger-Strasse, 65451 Kelsterbach (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): REUSCHEL, Gerhard [DE/DE]; Platanenweg 20, 65835 Liederbach (DE). REIL, Frank [DE/DE]; Friedrich-Ebert-Strasse 74, 64342 Seeheim (DE). HOERR, Michael [DE/DE]; Weinbergstrasse 67, 69469 Weinheim (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: COOLING DEVICE FOR ELECTRICAL SYSTEMS AND USE OF POLYMERS IN COOLING CIRCUITS

(54) Bezeichnung: KÜHLVORRICHTUNG FÜR ELEKTRISCHE EINRICHTUNGEN UND VERWENDUNG VON POLYMEREN IN KÜHLKREISLÄUFEN

(57) Abstract: The invention relates to the use of polyarylene sulfides or liquid crystal polyesters in cooling devices of electrical systems. The use of polymers reliably maintains the electric conductivity of insulating cooling fluids low in continuous operation. The electrical systems are especially fuel cells.

(57) Zusammenfassung: Beschrieben wird der Einsatz von Polyarylensulfiden oder flüssigkristallinen Polyestern in Kühlvorrichtungen für elektrische Einrichtungen. Mit dem Einsatz dieser Polymeren kann sichergestellt werden, dass die elektrische Leitfähigkeit von isolierenden Kühlfluiden im Dauerbetrieb niedrig bleibt. Als elektrische Einrichtungen sind insbesondere Brennstoffzellen geeignet.



WO 03/041198 PCT/EP02/12155

Kühlvorrichtung für elektrische Einrichtungen und Verwendung von Polymeren in Kühlkreisläufen

5

Die vorliegende Erfindung betrifft den Einsatz ausgewählter Polymerer in Kühlkreisläufen, bei denen das Kühlmedium in direktem Kontakt zu elektrischspannungsführenden Teilen steht sowie die Verwendung dieser Polymeren in derartigen Kühlkreisläufen.

10

15

20

25

Elektrische Einrichtungen, wie galvanische Elemente zur Gewinnung von elektrischer Energie und Wärme durch eine elektrochemische Reaktion mit kontinuierlicher Zuführung der Reaktanden, werden derzeit intensiv weiterentwickel. Ziel ist unter anderem der Einsatz als Energiequelle in Kraftfahrzeugen, die Verwendung in dezentralen kombinierten Heizkraftanlagen oder in transportablen Stromgeneratoren.

Ungefähr 30% bis 70% der im Brennstoff enthaltenen Energie kann je nach Konstruktion und Betriebspunkt in elektrische Energie umgewandelt werden. Diesem elektrischen Wirkungsgrad stehen dann entsprechend 70% bis 30% thermische Energie gegenüber, die bei der Energieumwandlung freigesetzt wird. Diese thermische Energie muss aus dem System abgeführt werden. um Überhitzungen während des Betriebes zu vermeiden. Gleichzeitig kann diese Energie als Wärmequelle für Heizzwecke genutzt werden. Daher ist für das Funktionieren von solchen elektrochemischen Energiewandlern ist ein Kühlsystem unverzichtbar, das mit Hilfe von fluiden Wärmeträgern die Verlustwärme der Reaktion abführt und die das System auf konstanter Betriebstemperatur hält. Es ist dabei zu beachten, dass der Wärmeträger ein elektrischer Isolator sein muss, da sonst in Kontakt mit spannungsführenden Teilen Kurzschlüsse oder Leistungsverluste auftreten können.

30

Bei Verwendung in Brennstoffzellensystemen ist zusätzlich darauf zu achten, dass möglichst keine Metallionen in das Kühlmedium übertreten können. Besonders die Elektrolytschicht von Polymer-Elektrolytmembran-(PEM)- Brennstoffzellen reagiert mit Leistungsverlusten auf die Einwirkung von Metallionen.

5

10

15

20

25

Zusätzlich sollte das Kühlmedium billig, ungiftig und einfach zu Handhaben sein. Mischungen aus Wasser mit ein- oder mehrwertigen auch polymeren Alkoholen erfüllen diese Anforderungen. So haben sich Mischungen von Wasser mit Glykolen im Einsatz in konventionellen Systemen als Wärmeträger bewährt.

Die Bedeutung der niedrigen Leitfähigkeit des Kühlmediums ist bereits erkannt. Die JP-A-90-92,314 beschreibt eine Brennstoffzelle mit Feststoff-Elektrolyt, bei der die Diffusion von Chrom-Komponenten durch den Einsatz von getrockneter Luft möglichst gering gehalten wird.

Um die Leitfähigkeit des Kühlmediums zu begrenzen und seine Reinheit zu erhalten ist die Verwendung von beschichteten Metallrohren als Wärmetauscherrohre beschrieben worden. In der US-A-3,964,930 wird die Beschichtung der Wärmetauscherrohre mit Fluorpolymeren beschrieben.

In der WO-A-98/40,655 wird der Einsatz von Fluorpolymeren zu äußeren Beschichtung von wärmeleitfähigen Rohren aus Kupfer oder rostfreiem Stahl leitfähigem Material für den Einsatz in Brennstoffzellen beschrieben. Dazu werden zwei Rohre aus diesen Materialien ineinandergeführt und das äußere Rohr wird durch Schrumpfen auf die Oberfläche des inneren Rohres aufgebracht.

Auch der Einsatz von Ionentauschern oder Ionenfiltern im Kühlkreislauf ist bereits beschrieben. Diese Zusatzgeräte sollen die Leitfähigkeit des Kühlmediums gering halten und dessen Ionenfracht vermindem helfen.

Derartige Systeme sind beispielsweise in der JP-A-2000-208,157; der JP-A-80/83,991 und der WO-A-1998-2247856 beschrieben.

Weitere Schriften, wie JP-A-2000-113,900 oder EP-A-1,056,148 offenbaren ein Kühlsystem, ohne auf die Materialauswahl der Komponenten einzugehen.

Die bekannten Materialien oder Materialkombinationen sind entweder teuer und/oder

aufwendig zu verarbeiten oder man muss Zusatzgeräte, wie lonentauscher, einsetzen. Diese Maßnahmen wiederum führen zu erhöhten Kosten, da die Filterpatronen der Ionentauscher im Dauerbetrieb sich erschöpfen und ausgewechselt werden müssen.

5

Es besteht demnach weiterhin ein Bedarf nach leistungsfähigen und preiswerten Kühlsystemen, die sicherstellen, dass keine Erhöhung der Leitfähigkeit des Kühlmediums erfolgt.

10

Es bestand daher die Aufgabe, Kühlsysteme für elektrische Anlagen zu entwickeln, welche die Leitfähigkeit der Kühlflüssigkeit während des Betriebs nicht oder nur unwesentlich erhöhen. Dazu waren geeignete Materialien aufzufinden, die eine hohe mechanische Festigkeit in Verbindung mit sehr großer chemischer Beständigkeit gegen Fluide in Kühlkreisläufen aufweisen.

15

Die geforderten Materialien sollen außerdem für Serienfertigungsverfahren geeignet sein, um die Herstellkosten derartiger Kühlsysteme niedrig zu halten.

ال 20 Ve

Die Aufgabe wird durch den erfindungsgemäßen Kühlkreislauf sowie durch die Verwendung ausgewählter Materialien gelöst.

25

Die Erfindung betrifft eine Kühlvorrichtung für elektrische Einrichtungen, durch die ein elektrisch isolierendes Kühlfluid im Kreislauf geführt wird, umfassend Zu- und Ableitungen für ein in Kontakt mit den elektrische Spannung führenden Teilen stehendes Kühlfluid. Die Kühlvorrichtung ist dadurch gekennzeichnet, dass zumindest die mit dem Kühlmedium in Kontakt stehenden Teile der Kühlvorrichtung aus Polyarylensulfid und/oder aus flüssig-kristallinem Polyester bestehen oder eine Beschichtung aus diesen Polymeren aufweisen.

30

Unter elektrischen Einrichtungen sind im Rahmen dieser Beschreibung alle Einrichtungen mit Teilen zu verstehen, die unter einer elektrische Spannung stehen und die mittels einem elektrisch isolierenden Fluid gekühlt werden.

Beispiele für elektrische Einrichtungen, bei denen Verlustwärme abzuführen ist, sind Transformatoren, Wechselrichter, Elektromotoren oder galvanische Elemente zur Erzeugung von elektrischer Energie, insbesondere Brennstoff-zellen.

Die Kühlvorrichtungen bestehen im allgemeinen aus einem Rohrsystem zum Zuund Ableiten des Fluids zumindest in den Bereich der elektrische Spannung
führenden Teile zu deren Kühlung, einem oder mehreren Wärmetauschem zum
Austausch der erzeugten Wärme und Abkühlung des Fluids und/oder
Vorratsbehälter(n) für das Fluid sowie Pumpen, mit denen eine Umwälzung des
Fluids in der Kühlvorrichtung bewirkt wird und gegebenenfalls von Sensoren, die
Teile eines Regelkreises darstellen können, mit dem z.B. die Umlaufgeschwindigkeit
des Fluids im Kreislauf beeinflusst wird.

Als Fluid kann jedes elektrisch nicht oder wenig leitende flüssige, gasförmige oder überkritische Medium eingesetzt werden, das in der Lage ist, die erzeugte Wärme bestimmungsgemäß abzuführen. Typische Leitfähigkeiten des Fluids bewegen sich im Bereich unterhalb von 10 μ S/cm, vorzugsweise unterhalb von 5 μ S/cm. Überkritische Medien oder insbesondere Flüssigkeiten sind wegen ihrer guten Wärmekapazität bevorzugt. Ganz besonders bevorzugt ist ein Gemisch aus Wasser und Alkohol, insbesondere einem Glykol, wie Ethylenglykol und/oder Polyethylenglykol, das eine elektrische Leitfähigkeit von <10 μ S/cm, insbesondere von <5 μ S/cm, aufweist.

Die mit den elektrische Spannung führenden Teilen in Kontakt stehenden und/oder diesen nahekommenden Teile der Kühlvorrichtung bestehen zu-mindest im Bereich dieser spannungsführenden Teile der elektrischen Einrichtung aus Polyarylensulfid und/oder aus flüssigkristallinem Polyester oder enthalten eine Beschichtung aus diesen Polymeren.

Alle Teile der Kühlvorrichtung, die mit den elektrische Spannung führenden Teilen in Kontakt kommen oder diesen nahe kommen, können vollständig aus diesen Polymeren bestehen. Anstelle einer vollständigen Ausbildung der Teile aus diesen Polymeren bestehen diese vorzugsweise aus der Kombination eines Metalls,

15

20

10

15

20

25

30

beispielsweise aus Kupfer, aus rostfreiem Stahl oder aus Aluminium, und einer Beschichtung aus diesen Polymeren.

Derartige Teile der Kühlvorrichtung umfassen also mindestens eine Schicht aus einer Formmasse, die aus einem flüssigkristallinen Polyester und/oder einem Polyarylensulfid besteht. Diese Schicht kann neben dem Polymeren noch weitere Zusätze enthalten, wie beispielsweise faserförmige Verstärkungsstoffe, wie Glasfasern, Carbonfasern, Borfasern oder Whisker; oder Füllstoffe, wie Talk oder Kalziumarbonat, oder andere an sich übliche Additive und Hilfsstoffe zur Verarbeitung der Polymeren, solange diese Zusätze die Lanzeitstabilität des Fluids nicht nachteilig beeinflussen.

Die erfindungsgemäß eingesetzten Formmassen können neben Polyarylensulfid oder flüssigkristallinem Polyester gegebenenfalls auch mit weiteren Kunststoffen und/oder Metallen kombiniert werden.

Die erfindungsgemäß eingesetzten Polyarylensulfide sind an sich bekannt. Dabei handelt es sich üblicherweise um lineare Polymere enthaltend die wiederkehrende Struktureinheit der Formel I

-Ar- S- (1),

worin Ar ein zweiwertiger aromatischer Rest, vorzugsweise meta- und/oder para-Phenylen ist.

Polyarylensulfide können über dihalogenierte aromatische Verbindungen hergestellt werden. Bevorzugte dihalogenierte aromatische Verbindungen sind p-Dichlorbenzol, m-Dichlorbenzol, 2,5-Dichlortoluol, p-Dibrombenzol, 1,4-Dichlornaphthalin, 1-Methoxy-2,5-dichlorbenzol, 4,4'-Dichlorbiphenyl, 3,5-Dichlorbenzoesäure, 4,4'-Dichlordi-phenylether, 4,4'-Dichlordiphenylsulfon, 4,4'-Dichlordiphenylsulfoxid und 4,4'-Dichlordi-phenylketon. Andere halogenierte Verbindungen, wie beispielsweise

trihalogenierte Aromaten können in geringen Mengen eingesetzt werden, um die Eigenschaften des Polymeren gezielt zu beeinflussen.

Erfindungsgemäß wird als Polyarylensulfid bevorzugt Polyphenylensulfid eingesetzt.

Polyphenylensulfid (PPS) ist ein teilweise kristallines Polymer mit der allgemeinen Formel II

$$-(C_6H_4-S)_{n}-$$
 (II)

10

15

20

25

30

5

wobei n > 1 ist und das Polymer mindestens eine Molmasse (M_w) von größer 200 g/mol besitzt.

Es können auch vernetzte Polyarylensulfide eingesetzt werden; bevorzugt werden lineare Typen, insbesondere solche, die sich zu mehr als 90 Mol%, bezogen auf die Aryleneinheiten, von p-Phenylen ableiten.

Besonders bevorzugt werden lineare Polyphenylensulfide eingesetzt, die Schmelzviskositäten (gemessen bei 316°C und einem Schergefälle von 400/Sek. gemäß ASTM D3835) von 30 – 1500 Pa*sec aufweisen.

Erfindungsgemäß können ferner die an sich bekannten flüssigkristallinen Kunststoffe eingesetzt werden. Bezüglich des Typs der verwendeten Materialien bestehen keine Einschränkungen, vorteilhaft sind jedoch Materialien, die sich thermoplastisch verarbeiten lassen. Besonders geeignete Materialien sind zum Beispiel in Saechtling, Kunststoff-Taschenbuch, Hanser-Verlag, 27. Ausgabe, auf den Seiten 51 7 bis 521 beschrieben, worauf Bezug genommen wird. Vorteilhaft einsetzbare Materialien sind Polyterephthalate, Polyisophthalate, PET-LCP, PBT-LCP, Poly(m-phenylenisophthalimid), PMPI-LCP, Poly(p-phenylenphthalimid), PPTA-LCP, Polyarylate. PAR LCP, Polyestercarbonate, PEC-LCP, Polyazomethine, Polythioester, Polyester-amide, Polyesterimide sowie Polyarylenoxide.

Besonders vorteilhaft sind auf p-Hydroxybenzoesäure basierende flüssig-kristalline Kunststoffe wie Copolyester und Copolyesteramide. Ganz besonders vorteilhaft als flüssigkristalline Kunststoffe einzusetzen sind im allgemeinen vollaromatische Polyester, die anisotrope Schmelzen bilden und mittlere Molekulargewichte (M_w=Gewichtsmittel) von 2000 bis 200.000, bevorzugt von 3.500 bis 50.000 und insbesondere von 4000 bis 30.000 g/mol aufweisen. Eine geeignete Klasse flüssigkristalliner Polymerer ist beschrieben in US-A-4 161 470, worauf Bezug genommen wird. Es handelt sich dabei um Naphthoyl-Copolyester mit wiederkehrenden Struktureinheiten der Formel III und IV

25

5

worin T ausgewählt ist aus einem Alkylrest, einem Alkoxyrest, jeweils mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder einem Halogen, vorzugsweise Chlor, Brom oder Fluor, s bedeutet Null oder eine ganze Zahl 1, 2, 3 oder 4, wobei im Falle mehrerer Reste T diese unabhängig voneinander gleich oder verschieden sind. Die Naphthoyl-Copolyester enthalten 10 bis 90 Mol %, vorzugsweise 25 bis 45 Mol % Struktureinheiten der Formel I und 90 bis 10 Mol %, vorzugsweise 85 bis 55 Mol %

40

Struktureinheiten der Formel II, wobei sich die Anteile der Struktureinheiten der Formeln I und II auf 100 Mol % ergänzen.

Weitere für den erfindungsgemäßen Zweck geeignete flüssigkristalline Polyester sind in EP-A-0 278 066 und US-A-3 637 595 beschrieben, worauf Bezug genommen wird.

Überraschend wurde gefunden, dass Polyarylensulfide ("PPS"), wie Fortron^R, und auch flüssigkristalline Polyester selbst bei erhöhten Temperaturen die Leitfähigkeit von isolierenden Kühlfluiden, wie von Glykol-Wassergemischen, nicht wesentlich erhöht.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Verwendung von Polyarylensulfid und/oder flüssig-kristallinem Polyester in Kühlkreisläufen, die mit spannungsführenden Teilen von elektrischen Einrichtungen in Kontakt stehen. Besonders geeignet sind die erfindungsgemäß einsetzbaren Materialien zur Herstellung von Teilen für Wärmetauscher, Kühler, Pumpen, Sensoren und Ventilen für derartige Kühlkreisläufe.

Die nachfolgenden Beispiele erläutern die Erfindung ohne diese zu begrenzen.

Beispiel 1

10

15

50 Gramm unverstärktes Poly-(p-phenylensulfid) (Fortron^R) Granulat wurden in 500 ml einer Kühlflüssigkeit (VE-Wasser : Glykol 1 : 1; Vol. Teile) bei 80°C gelagert. Die Leitfähigkeit der Lösung wurde in regelmäßigen Abständen mit Hilfe eines handelsüblichen Konduktometers (Hersteller Fa. Knick) bestimmt.

Vergleichend wurde eine Blindprobe ohne Granulateinwaage vermessen.

Selbst nach langer Zeit war die Leitfähigkeit des Wärmeträgerfluids noch unter 5 µS/cm.

Die Leitfähigkeit des Wärmeträgerfluids ist in der nachfolgenden Tabelle 1 aufgeführt (RT bedeutet Raumtemperatur = 25°C)

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(μS/cm)
RT	0	0,16
80	4	0,32
80	24	0,65
80	48	0,96
80	72	1,02
80	96	1,03
80	120	1,03
80	144	1,11
80	168	1,14

5 <u>Vergleichsbeispiel 1</u>

10

50 Gramm Aluminium-Chips der Größe 5mmx5mmx1mm wurden wie in Beispiel 1 beschrieben in einem Glykol/Wasser-Gemisch gelagert und die Leitfähigkeit der Flüssigkeit bestimmt. Wie in Tabelle 2 zu sehen ist, steigt die Leitfähigkeit schon nach kurzer Zeit stark an.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	8,63
80	4	81,49
80	24	>200
80	48	>200
80	72	>200
80	96	>200
80	120	>200
80	144	>200
80	168	>200

Beispiel 2

Wie in Beispiel 1 beschrieben wurden 50 g Fortron^R verstärkt mit 40% Glasfaser gelagert und die Leitfähigkeit des Wärmeträgerfluids bestimmt. Die Ergebnisse sind in der nachfolgenden Tabelle 3 dargestellt.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	0,08
80	6	0,36
80	24	0,76
80	48	1,15
80	72	1,53
80	96	1,8
80	120	1,92
80	144	1,98
80	168	2,01

Vergleichsbeispiel 2

50 Gramm Kupfer-Chips der Größe 5mmx5mmx1mm wurden wie in Beispiel 1 beschrieben in einem Glykol/Wasser-Gemisch gelagert und die Leitfähigkeit der Flüssigkeit bestimmt. Wie in Tabelle 4 zu sehen ist, steigt die Leitfähigkeit schon nach kurzer Zeit stark an.

5

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	0,04
80	4	1,28
80	24	3,14
80	48	5,88
80	72	8,03
80	96	10,49
80	120	12,74
80	144	14,87
80	168	17,84

Beispiel 3

10

Wie in Beispiel 1 beschrieben wurden 50 g eines flüssig-kristallinen Polyesters (Vectra^R) unverstärkt gelagert und die Leitfähigkeit des Wärmeträgerfluids bestimmt. Die Ergebnisse sind in der nachfolgenden Tabelle 5 dargestellt.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	0,09
80	4	0,16
80	24	0,19
80	48	0,29
80	72	0,46
80	96	0,69
80	120	0,77
80	144	0,93
80	168	0,99

Vergleichsbeispiel 3

50 Gramm Glasfaser-verstärktes PPA (PolyPhthalAmid, Amodel von BP-Amoco) wurden wie in Beispiel 1 beschrieben in einem Glykol/Wasser-Gemisch gelagert und die Leitfähigkeit der Flüssigkeit bestimmt. Wie in Tabelle 6 zu sehen ist, steigt die Leitfähigkeit schon nach kurzer Zeit stark an.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	0,34
80	4	23,39
80	24	54,87
. 80	48	72,19
80	72	85,29
80	96	95,91
80	120	>200
80	144	>200
80	168	>200

Vergleichsbeispiel 4

50 Gramm unverstärktes Polyamid (Nylon PA6.6) wurden wie in Beispiel 1 10 beschrieben in einem Glykol/Wasser-Gemisch gelagert und die Leitfähigkeit der Flüssigkeit bestimmt. Wie in Tabelle 7 zu sehen ist, steigt die Leitfähigkeit schon nach kurzer Zeit stark an.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	0,53
80	4	19,49
80	24	45,47
80	48	55,79
80	72	60,49
80	96	62,71
80	120	64,06
80	144	64,90
80	168	65,44

5 <u>Vergleichsbeispiel 5</u>

50 Gramm unverstärktes Hochtemperatur-Polyamid (High Temperature Nylon; HTN von DuPont) wurden wie in Beispiel 1 beschrieben in einem Glykol/Wasser-Gemisch gelagert und die Leitfähigkeit der Flüssigkeit bestimmt. Wie in Tabelle 8 zu sehen ist, steigt die Leitfähigkeit schon nach kurzer Zeit stark an.

Temperatur	Lagerzeit	Leitfähigkeit
(°C)	(h)	(µS/cm)
RT	0	1,38
80	4	10,10
80	24	20,27
80	48	25,79
80	72	29,79
80	96	32,81
80	120	34,86
80	144	36,20
80	168	37,94

Patentansprüche

1. Kühlvorrichtung für elektrische Einrichtungen, durch die ein elektrisch isolierendes Kühlfluid im Kreislauf geführt wird, umfassend Zu- und Ableitungen für ein in Kontakt mit den elektrische Spannung führenden Teilen stehendes Kühlfluid, dadurch gekennzeichnet, dass zumindest die mit dem Kühlmedium in Kontakt stehenden Teile der Kühlvorrichtung aus Polyarylensulfid und/oder aus flüssigkristallinem Polyester bestehen oder eine Beschichtung aus diesen Polymeren aufweisen.

10

5

- 2. Kühlvorrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei der elektrischen Einrichtung um eine Brennstoffzelle, insbesondere um eine Brennstoffzelle mit Polymer-Elektrolytmembranen handelt.
- 3. Kühlvorrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das elektrisch isolierende Kühlfluid eine Mischung aus Wasser und einem Alkohol, vorzugsweise einem Glykol, mit einer elektrischen Leitfähigkeit von weniger als 5 μS/cm ist.
- 4. Kühlvorrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die mit dem elektrisch isolierenden Kühlfluid in Kontakt stehenden Teile der Kühlvorrichtung zumindest im Bereich der spannungsführenden Teile der elektrischen Einrichtungen aus Polyarylensulfid oder aus flüssigkristallinem Polyester bestehen oder eine Beschichtung aus diesen Polymeren aufweisen.

- 5. Kühlvorrichtung nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyarylensulfid Poly-(p-phenylensulfid) ist.
- 6. Verwendung von Polyarylensulfid und/oder flüssig-kristallinem Polyester in Kühlkreisläufen, die mit spannungsführenden Teilen von elektrischen Einrichtungen in Kontakt stehen.

WO 03/041198 PCT/EP02/12155

7. Verwendung nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei der elektrischen Einrichtung um eine Brennstoffzelle handelt.

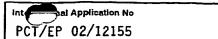
INTERNATIONAL SEARCH REPORT



CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER PC 7 H01M8/02 H01M C09K5/10 H01M10/50 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) HO1M CO9K Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, WPI Data, PAJ C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. Category ° 1,2,6,7 US 3 880 670 A (SHINN BYRON H) X 29 April 1975 (1975-04-29) the whole document 1,2,6,7 EP 0 683 536 A (CLC SRL ; INT FUEL CELLS X CORP (US)) 22 November 1995 (1995-11-22) column 5, line 12 - line 21 claim 1; figures 1,2,6,7 EP 1 020 941 A (NICHIAS CORP) X 19 July 2000 (2000-07-19) claims 1,10,11; figure 5 US 3 945 844 A (NICKOLS JR RICHARD C) 1-7 A 23 March 1976 (1976-03-23) the whole document Patent family members are listed in annex. Further documents are listed in the continuation of box C. Special categories of cited documents: "T" later document published after the International filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed Invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu-*O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or ments, such combination being obvious to a person skilled in the art. other means "P" document published prior to the International filing date but later than the priority date claimed *&" document member of the same patent family Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 19/02/2003 11 February 2003 Authorized officer Name and malling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Puetz. C

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT



	PCT/EP 02/12155	
Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
US 6 180 275 B1 (ZABRISKIE JR JOHN E ET AL) 30 January 2001 (2001-01-30) the whole document	1,2	
WO 00 17951 A (BALLARD POWER SYSTEMS; WATSON MARK K (CA); ST PIERRE JEAN (CA); CA) 30 March 2000 (2000-03-30) the whole document	1,3	
·		
·		
·		
·		
•		
	AL) 30 January 2001 (2001-01-30) the whole document W0 00 17951 A (BALLARD POWER SYSTEMS; WATSON MARK K (CA); ST PIERRE JEAN (CA); CA) 30 March 2000 (2000-03-30) the whole document	

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1892)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

ormation on patent family members

Into	Application No	
PCT/EP	02/12155	

				1_		
Patent document dited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date	
US 3880670	A	29-04-1975	CA	994853 A1	10-08-1976	
00 0000070	• •		DE	2430614 A1	23-01-1975	
			FR	2236282 A1	31-01-1975	
			JP	50048435 A	30-04-1975	
EP 0683536	Α	22-11-1995	AT	189081 T	15-02-2000	
LI 0003330	,,		DE	69514567 D1	24-02-2000	
			DE	69514567 T2	31-08-2000	
			EP	0683536 A1	22-11-1995	
			ES	2145208 T3	01-07-2000	
			JP	8045515 A	16-02-1996	
			US	6050331 A	18-04-2000	
 EP 1020941	A	19-07-2000	JP	2000208154 A	28-07-2000	
LI 1020341	71	15 07 2000	EP.	1020941 A2	19-07-2000	
			บร	6395416 B1	28-05-2002	
 US 3945844	A	23-03-1976	AT	315934 B	25-06-1974	
00 0970047	^	20 00 10/0	ΑÜ	470599 B2	25-03-1976	
			AU	4464772 A	24-01-1974	
			BE	787317 A1	01-12-1972	
			ČĀ	986985 A1	06-04-1976	
			CH	581392 A5	29-10-1976	
			DE	2238643 A1	22-02-1973	
			DK	133260 B	12-04-1976	
			ES	405574 A1	01-08-1975	
			FR	2149413 A1	30-03 -197 3	
			GB	1404827 A	03-09-1975	-
			IL	39923 A	28-07 -197 5	
			IT	963935 B	21 - 01 -1974	
			JP	48028936 A	17-04-1973	
			JP	56042105 B	02-10-1981	
			NL	7211193 A	20-02-1973	
			SE	387776 B	13-09-1976	
			ZA	7205706 A	30-05-1973	
US 6180275	B1	30-01-2001	AU	1823500 A	05-06-2000	
			AU	2027700 A	05-06-2000	
			CN	1326598 T	12-12-2001	
			EP	1135823 A1	26-09-2001	
			JP	2002530819 T	17-09-2002	
			JP	2002530820 T	17-09-2002	
			MO	0030202 A1	25-05-2000	
			MO	0030203 A1	25-05 -2000	
WO 0017951	Α	30-03-2000	AU	5723099 A	10-04-2000	
110 002.00-			CA	2344856 A1	30-03 - 2000	
NO 001/201						
			WO EP	0017951 A1 1116296 A1	30-03-2000 18-07-2001	

Form PCT/ISA/210 (patent lamily annex) (July 1892)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



A. KLASSI IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES H01M8/02 H01M10/50 C09K5/10)				
Nach der In	elemationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	ssifikation und der IPK				
	RCHIERTE GEBIETE					
	nter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo H01M C09K	ole)				
	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so					
	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	lame der Datenbank und evtl. verwendete :	Suchbegriffe)			
EPO-In	ternal, WPI Data, PAJ					
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweil erforderlich unter Angabe	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.			
х	US 3 880 670 A (SHINN BYRON H) 29. April 1975 (1975-04-29) das ganze Dokument		1,2,6,7			
X	EP 0 683 536 A (CLC SRL ;INT FUEL CORP (US)) 22. November 1995 (199 Spalte 5, Zeile 12 - Zeile 21 Anspruch 1; Abbildungen		1,2,6,7			
X	EP 1 020 941 A (NICHIAS CORP) 19. Juli 2000 (2000-07-19) Ansprüche 1,10,11; Abbildung 5		1,2,6,7			
A	US 3 945 844 A (NICKOLS JR RICHAR 23. März 1976 (1976-03-23) das ganze Dokument	RD C)	1-7			
		-/				
		,				
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentiamilie				
Besondere A Veröfter	Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kolltdert, sondern nur zum Verständnis des der Anmeldung nicht kolltdert, sondern nur zum Verständnis des der					
"E' älleres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anne Medeltum voröffentlicht werden let						
"X" Veröffentlichung, die geelignet ist, einen Prioritätsanspruch zwelfelhatt erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund annegenben ist (wie						
soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruherd betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen						
O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, ehre Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht per Veröffentlichung die ser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *Veröffentlichung, die wird dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist *Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist						
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des Internationalen Recherchenberichts						
1	1. Februar 2003	19/02/2003				
Name und P	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter				
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fay: (-31-70) 340-3016	Puetz. C				

Fomblati PCT/ISA/210 (Biatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Intramales Aktenzeichen
PCT/EP 02/12155

(Forteetz	ING) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Categorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr, Anspruch Nr.	
A	US 6 180 275 B1 (ZABRISKIE JR JOHN E ET AL) 30. Januar 2001 (2001-01-30) das ganze Dokument	1,2	
A	WO 00 17951 A (BALLARD POWER SYSTEMS; WATSON MARK K (CA); ST PIERRE JEAN (CA); CA) 30. März 2000 (2000-03-30) das ganze Dokument	1,3	
		·	
		1	

Formblatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlich die zur selben Patentfamilie gehören

Into ales Aktenzeichen
PCT/EP 02/12155

					FCI/EP	02/12155
	herchenbericht s Patentdokumer	nt	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 3	880670	Α	29-04-1975	CA	994853 A1	10-08-1976
		-		DE	2430614 A1	23-01-1975
				FR	2236282 A1	31-01-1975
				JP	50048435 A	31-01-1975
				<u> </u>	A CC+O+UUC	30-04-19/5
EP O	683536	Α	22-11-1995	AT	189081 T	15-02-2000
				DE	69514567 D1	24-02-2000
				DE	69514567 T2	31-08-2000
				EP	0683536 A1	22-11-1995
				ES	2145208 T3	01-07-2000
				JP	8045515 A	16-02-1996
				ÜS	6050331 A	18-04-2000
EP 10	020941	Α	19-07-2000	JP	2000208154 A	28-07-2000
				EP	1020941 A2	19-07-2000
				US	6395416 B1	28-05-2002
US 30	945844	Α	23-03-1976	AT	315934 B	25-06-1974
-, -,				ΑÜ	470599 B2	25-00-1974 25-03-1976
			•	AU	4464772 A	25-03-1976 24-01-1974
				BE	787317 A1	
				CA		01-12-1972
					986985 A1	06-04-1976
				CH	581392 A5	29-10-1976
				DE	2238643 A1	22-02-1973
				DK	133260 B	12-04-1976
				ES	405574 A1	01-08-1975
				FR	2149413 A1	30-03-1973
				GB	1404827 A	03-09-1975
				ΙL	39923 A	28-07-1975
		•		· IT	963935 B	21-01-1974
				JP	48028936 A	17-04-1973
				JP	56042105 B	02-10-1981
				NL	7211193 A	20-02-1973
				SE	387776 B	13-09-1976
				ZA	7205706 A	30-05-1973
US 61	 180275	B1	30-01-2001	AU	 1823500 A	05-06-2000
			00 01 C001	AU	2027700 A	05-06-2000
				CN		
				EP EP	1326598 T	12-12-2001
				JP	1135823 A1	26-09-2001
					2002530819 T	17-09-2002
				JP	2002530820 T	17-09-2002
				WO	0030202 A1	25-05-2000
	·			WO	0030203 A1	25-05-2000
WO 00)17951	Α	30-03-2000	AU	5723099 A	10-04-2000
				CA	2344856 A1	30-03-2000
				MO	0017951 A1	30-03-2000
				EP	1116296 A1	18-07-2001
					•	

Formblati PCT/ISA/210 (Anhang Patentiamilie)(Juli 1892)

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
TRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.